

A descoberta das Bases de Tröger resultou em uma importante etapa no entendimento da estereoquímica, pois estes compostos foram as primeiras aminas assimétricas a serem resolvidas enantiomericamente. Devido a sua rigidez estrutural, que serve para a construção de sistemas biomiméticos, quelantes ou de reconhecimento molecular, essas moléculas têm sido bastante estudadas nos últimos anos. As novas Bases de Tröger contendo heterociclos benzazólicos foram preparadas utilizando urotropina e ácido trifluoroacético sob atmosfera inerte. A mistura reacional foi deixada sob agitação durante 6 horas com rampa de aquecimento (0-45°C), vertida em água gelada e neutralizada com bicarbonato de sódio. O rendimento bruto varia de 45% (2c) a 80% (2a-b). Os produtos foram purificados por cromatografia em coluna, utilizando como eluente uma mistura de diclorometano:acetona (7:3). Os produtos foram caracterizados por <sup>1</sup>H-RMN e IV, dando ênfase às espectroscopias de emissão de fluorescência e absorção de UV-Vis, para melhor compreensão do comportamento fotofísico destes compostos.

